•

世界知的所有権機関国 際 事 務 局

特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6 C21C 5/35

(11) 国際公開番号 A1

WO98/42879

(43) 国際公開日

1998年10月1日(01.10.98

(21) 国際出願番号

PCT/JP98/01188

JP

JP

(81) 指定国

CN, KR, US, 欧州特許 (AT, DE, FR, GB, NL).

(22) 国際出願日

1998年3月19日(19.03.98)

添付公開書類

国際調査報告書

(30) 優先権データ

特願平9/67149

特願平9/67150

1997年3月21日(21.03.97)

1997年3月21日(21.03.97)

(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について)

新日本製鐵株式会社(NIPPON STEEL CORPORATION)[JP/JP]

〒100-0004 東京都千代田区大手町2丁目6番3号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

北村信也(KITAMURA, Sinya)[JP/JP]

松尾充高(MATSUO, Michitaka)[JP/JP]

内藤慜一郎(NAITO, Kenichiro)[JP/JP]

〒293-0011 千葉県富津市新富20-1

新日本製鐵株式会社 技術開発本部内 Chiba, (JP)

(74) 代理人

弁理士 新部與治,外(NIIBE, Koji et al.)

〒100-0005 東京都千代田区丸の内2丁目6番2号

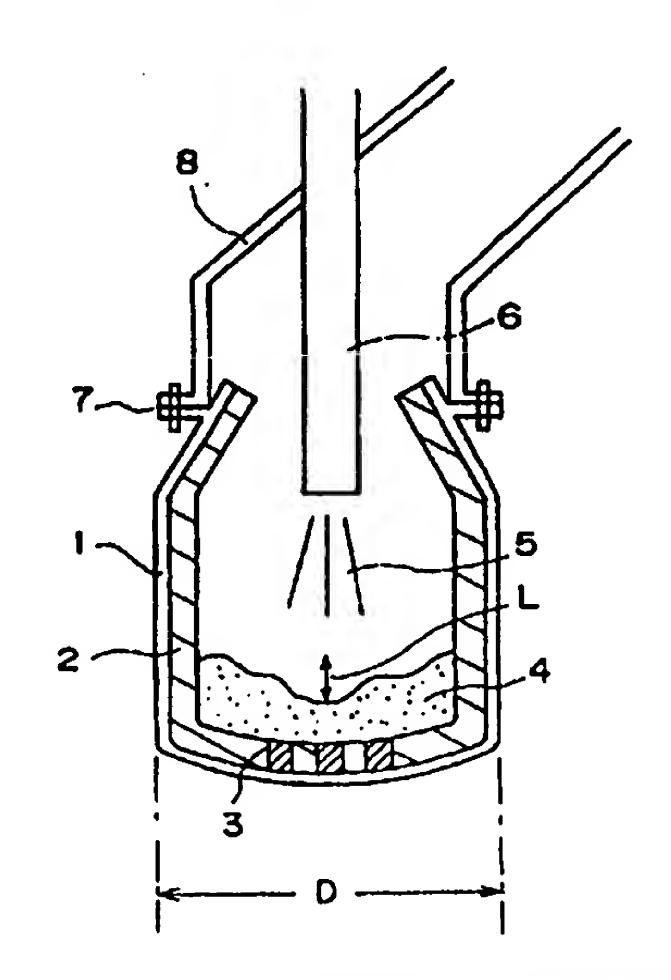
丸の内八重洲ビル424号 Tokyo, (JP)

(54) Title: PRESSURE CONVERTER STEEL MAKING METHOD

(54)発明の名称 加圧転炉製鋼法

(57) Abstract

A converter steel refining method capable of blowing a molten steel having a low peroxidation degree at high productivity and high yield. Firstly, the pressure converter steel making method comprises setting a pressure (P) inside a furnace to a pressure higher than the atmospheric pressure inside a top bottom blowing converter, and regulating a top blowing oxygen feed velocity (F) and a bottom blowing gas flow rate (Q) in accordance with the change of the pressure (P) inside the furnace. Secondly, the pressure converter steel making method comprises setting a pressure (P) inside a furnace to a pressure higher than the atmospheric pressure for the entire period, or a part, of the blowing period in a top bottom blowing converter, and regulating a top blowing oxygen feed velocity (F) and a bottom blowing gas flow rate (Q), and the pressure (P) inside the furnace, in accordance with a carbon concentration (C) in a steel bath.



(57)要約

本発明は、高い生産性と高い歩留まりで、かつ、過酸化度が低い溶鋼を吹錬することができる転炉精錬方法を提供することを目的とする。第1は、上底吹き転炉において、炉内圧力Pを大気圧よりも高圧に設定するとともに、上吹き酸素供給速度Fと底吹きガス流量Qを炉内圧力Pの変化に応じて調節することを特徴とする加圧転炉製鋼法であり、第2は、上底吹き転炉において、炉内圧力Pを吹錬中の全部又は一部の期間に渡って大気圧よりも高圧に設定するとともに、上吹き酸素供給速度F及び底吹きガス流量Q、並びに炉内圧力Pを鋼浴中炭素濃度Cに応じて変化させることを特徴とする加圧転炉製鋼法である。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報

FI フィンランド AL アルパニア LR リベリア SK スロヴァキア AM アルメニア FR フランス LS レント SL シエラ・レオネ GA ガポン GB 英国 GD グレナダ **AT** オーストリア **LT** リトアニア SN セネガル AU オーストラリア LU ルクセンブルグ S2 スワジランド AZ アゼルバイジャン LV ラトヴィア TD チャード GE グルジア ボズニア・ヘルツェゴビナ MC モナコ TG トーゴー GH ガーナ BB パルバドス MD モルドヴァ TJ タジキスタン GM ガンピア ベルギー ΒE MG マダガスカル TM トルクメニスタン GN ギニア ブルギナ・ファソ MK マケドニア旧ユーゴスラヴィア TR トルコ GW ギニア・ビサオ プルガリア 共和国 TT トリニダッド・トバゴ GR ギリシャ ベナン ML マリ UA ウクライナ BR ブラジル HR クロアチア MN モンゴル ウガンダ UG BY ベラルーシ HU ハンガリー MR モーリタニア US 米国 CA カナダ ID インドネシア MW マラウイ UZ ウズベキスタン 中央アフリカ IE アイルランド MX メキシコ VN ヴィェトナム 【し イスラエル CG コンゴー NE ニジェール YU ユーゴースラビア CH スイス IS アイスランド NL オランダ 2W ジンパブエ IT イタリア コートジボアール NO ノールウェー JP 日本 CM カメルーン NZ ニュー・ジーランド KE ケニア CN 中国 PL ポーランド KG キルギスタン CU キューバ PT ポルトガル CY キプロス ΚP 北朝鲜 RO ルーマニア KR 韓国 ドフ カザフスタン CZ チェッコ RU ロシア **リド ドノツ** CD 7-41/

明細書

加圧転炉製鋼法

技術分野

5 本技術は高い生産性、高い歩留まり、低い過酸化度で溶鋼を吹錬することができる転炉製鋼法に関する。

背景技術

10

転炉精錬において高い生産性と高い歩留まりで、かつ、過酸化度が低い溶鋼を 吹錬することは究極の目的である。転炉精錬における脱炭挙動は、溶鉄中の炭素 濃度が高い領域で脱炭速度が酸素供給速度で律速される!期と、溶鉄中の炭素濃 度が低い領域で脱炭速度が溶鉄中炭素の物質移動速度で律速される II 期とに分け られる。

生産性を向上させるには精錬時間の大部分を占める I 期の脱炭速度を上げる必要があり、そのためには原理的には酸素供給速度を高める必要がある。しかし、通常の上底吹き転炉の酸素供給速度は4 (Nm³/ton/min)程度が上限であり、これ以上に酸素供給速度を上げた場合には、激しいスプラッシュの発生、ダスト発生量の増大、スロッピングの発生により、溶鋼歩留の低下や、炉口地金付着の増大、炉下滓の増大等により地金取りや炉下清掃といった非吹錬時間が増加し、かえって生産性を低下させるという問題がある。

I 期の酸素供給速度を増大させることやダストの発生を抑制することを目的として、転炉を加圧する技術が知られている。しかし、いずれの技術も以下に示すように充分な操業条件を与えるものではない。

溶鋼歩留まりを向上させるには、I期でのダストやスプラッシュの発生を低下させることに加えて、II期である低炭素域での溶鋼の過酸化によるスラグへの鉄酸化ロスを抑制する必要がある。溶鋼が過酸化となった場合には、スラグの(T・Fe)が増大するとともに溶鋼中の酸素濃度も増加するため、脱酸材が多量に必要となり、多量に生じる脱酸生成物により溶鋼の清浄性が著しく低下するという問題も併せて生じる。

□期の過酸化を抑制するには、原理的には酸素供給速度を低下させることと撹拌力を増大させることが考えられる。しかし、酸素供給速度の低下は精錬時間の延長を招くために生産性の向上と両立できないという問題がある。また、底吹き撹拌力の増大は、撹拌ガスコストの増大を招き、Ⅰ期の撹拌力は低く抑制し□期のみを増大することで撹拌ガスコストの増大は抑制できるものの、同一の羽口で大幅に底吹きガス流量を変化させる技術はないため底吹き羽口煉瓦の溶損速度が増加するという問題を生じる。

これに対して、酸素供給速度を増大させることやダストの発生を抑制することを目的として、転炉炉内を加圧する技術が知られている。しかし、いずれの技術も以下に示すように充分な操業条件を与えるものではない。

日本特許公告昭43-9982号公報には、上吹き転炉中に鉄装入物とスラグ 形成成分とを入れ、上記転炉中に位置したランスから酸素を導入したこの酸素を 下方に向かって上記鉄装入物の表面上に流しかくして精錬反応を起こし鉄から炭 素を除去し反応器ガスを生ぜしめ、この反応器ガスを前記転炉からガス補集装置 中に流し、前記ガスの流速を制御するための圧力調整手段を設け、前記ガスの実 質的に全部を前記圧力調整手段を通過せしめべく前記鉄装入物と前記圧力調整手 段との間に密関係を保持することにより成り、しかも前記圧力調整手段は前記装 入物を流入酸素によって精錬せしめる時前記炉内に少なくとも1気圧の圧力を与 えるようにされていることを特徴とする鉄の精錬方法が開示されている。

20 本公報は炭酸ガス生成比(2次燃焼率)が高くなることと、排ガスの質量流速が低下するためダストが少なくなることを特徴としている。しかし、この場合にも2次燃焼率やダスト発生量に大きな影響を与える酸素供給速度や上吹き酸素ジェットの浴面衝突エネルギーと圧力の関係に関する定量的な規定が全くなされてなく、さらに、上底吹き転炉精錬とは基本条件が大きく異なっているため、該発9のみで加圧転炉の操業をすることは不可能である。

日本特許公開平2-205616号公報には、溶鉄および必要によりスクラップを原料として溶鋼にまで精錬する転炉製鋼法において、転炉内を0.5 kgf/cm 2 以上に加圧し、さらに転炉内への溶銑およびスクラップの総装入量W(t/ch) と、転炉鉄皮内容積 $V(m^3)$ との関係を、W>0.8V 又は $0.8V \ge W \ge$

0.5V とし、かつ炉内への送酸速度 $U(Nm^3/min \cdot t)$ を $U \ge 3.7$ とすることを特徴とする高能率転炉製鋼法が開示されている。この公報は、加圧 によりスロッピングやスピッティングの発生を抑制し高い歩留まりが得られたと 記載されている。

5 しかし酸素供給条件や撹拌力と加圧条件の関係においてスロッピングやスピッティングの発生抑制条件が論じられていないため、該発明のみで加圧転炉の操業を実施することは不可能である。特に、上底吹き転炉のような撹拌力の強い場合には常圧であっても該発明の比較例の条件ではスロッピングはほとんど発生せず、基本条件が大きく異なっており、該発明から上底吹き転炉での加圧操業条件を得ることは困難である。

また、過酸化抑制、歩留まり向上という意味で最も重要であるII期の低炭素濃度条件での操業方法については記載されていない。

日本特許公開昭62-142712号公報には、転炉又は溶融還元炉において、 炉内圧力を大気圧より高圧特に圧力を2~5kg/cm²に設定し、二次燃焼ガスの線 速度を低下させることを特徴とする転炉又は溶融還元炉における製鋼・製鉄方法 が開示されている。

本公報は、スラグ内で2次燃焼ガスの上昇流速を加圧によって低下させ、ガスとスラグとの熱交換時間を長くしてスラグを介した着熱効率を向上させるものである。該発明では炉内圧を2~5 kg/cm²に加圧するとされているが、当該発明の原理によれば着熱効率を支配するガスとスラグとの熱交換時間に対して影響を及ぼすスラグ量、2次燃焼ガスの発生量、酸素供給速度、ランス高さ、キャビティ深さ等に関する規定が全くなされてなく、該発明のみで加圧転炉の操業を実施することは不可能である。特に、該発明の実施例は上吹き転炉であり、撹拌力が強いためスラグフォーミングがしにくい上底吹き転炉の場合や、スラグ量が少ない溶銑予備処理溶銑の吹錬の場合には、該発明とは基本条件が大きく異なっており、該発明から上底吹き転炉での加圧操業条件を得ることは困難である。

日本特許公開平2-298209号公報には、種湯の存在する溶解専用転炉に 含鉄冷材、炭材、酸素を供給して、溶解専用転炉での所要種湯量と別の精錬専用 転炉での所要精錬量の合計量の高炭素溶鉄を得、この高炭素溶鉄を原料として精

15

錬専用転炉で酸素吹錬することにより所要成分の溶鋼を得る転炉製鋼法において、溶解専用転炉内の圧力を次式に従いコントロールすることにより、溶解専用転炉でのダスト発生量を大幅に減少させることを特徴とする加圧型含鉄冷材溶解転炉製鋼法が開示されている。

5
$$P \ge 1. \ 15+0. \ 3 \{ [\%C] - 25 \}$$

 $25 \le [\%C] \le 5$

記号 P:溶解専用転炉内圧力(atm)

[%C]:溶解専用転炉内溶鉄C含有量(重量%)。

本公報は、加圧による上吹き酸素ジェットが浴面に衝突する時のエネルギーが低下することと発生するCOガス容積が低下することを利用したものであり、高炭素溶鉄の場合ほどCOが発生しやすいため圧力を高く設定している。しかし、上式の適用はCが2.5~5%であるため脱炭を目的とした転炉精錬には適用できない。また、ダストの発生速度は単に圧力だけではなく酸素供給速度にも大きく依存し、また、酸素供給速度は含鉄冷材溶解用転炉の生産性を支配する重要な要因であるが、当該発明では酸素供給速度や上吹き酸素ジェットの浴面衝突エネルギーと圧力の関係に関する定量的な規定が全くなされてなく、さらに、脱炭を目的とした転炉精錬とは基本条件が大きく異なっているため、該発明のみで加圧転炉の操業を実施することは不可能である。

さらに、いずれの公知例においても、過酸化抑制、歩留まり向上という意味で 20 最も重要である II 期の低炭素領域での操業方法については全く開示がない。特に II 期の場合には、上吹き酸素供給速度、底吹きによる撹拌力等の条件と炉内圧と を適正に制御しない限り、生産性を向上した上で、過酸化を抑制し歩留まりを向 上させることは不可能である。

ところで、従来は底吹きによる撹拌エネルギーとして(1)式で定義される £ 25 が用いられ(鉄と鋼、第67巻、1981年、672ページ以降)、(2)式で 求められる均一混合時間 τ を介したBOC値と、転炉の脱炭特性との関係が知られている(鉄と鋼、第68巻、1982年、1946ページ以降)。

$$\varepsilon = (371/\text{Wm}) \cdot \text{Q} \cdot \text{T} \cdot \{\log(1 + (9.8 \cdot \rho \cdot \text{H/P}) \cdot (10^{-4}))\} \dots (1)$$

$$\tau = 540 \cdot (\text{H/0}.125)^{2/3} \cdot \rho^{1/3} \cdot \varepsilon \qquad \dots (2)$$

BOC=
$$\{F/(1/\tau)\} \times [\%C]$$
 (3)

ここで、Qは底吹きガス流量($Nm^3/ton/min$)、Tは溶鋼温度(K)、 ρ は溶鋼密度(g/cm^3)、Hは浴深(cm)、Pは炉内圧力(kg/cm^2)、Fは上吹き酸素供給速度($F:Nm^3/ton/min$)、 [%C] は炭素濃度、Wmは溶鋼量(ton)を示す。

この関係においては、例えば浴深が $1 \sim 2$ mの転炉の場合には、炉内圧力を 1 kg/cm²から 3 kg/cm²に上昇させたとしても、 ϵ やBOCに対する影響は大きくなく、冶金特性には大きな影響は無いと推定された。

一方、上吹きガスによるキャビティー深さを計算するには(4)式が用いられ 10 ていた(瀬川清:「鉄冶金反応工学」、昭和52年、日刊工業新聞社刊)が、こ こには炉内圧力の影響は入っていない。

L' = Lh
$$\cdot \exp(-0.78 \, h / Lh)$$

Lh=63.0 (F' /nd) $^{2/3}$ (4)

ここで、L'は(4)式で計算されるキャビティー深さ(mm)、hはランス 15 と鋼浴面間距離(mm)、F'は上吹き酸素供給速度(Nm³/Hr)、nはノズル 数、d はノズル直径(mm)である。

また、2次燃焼に対しては(4)式により得らるL'との関係や、ランス先端から浴表面までの距離Xと超音速コアの長さ H_c 、及び、ノズル直径dの比である($X-H_c$)/dとの関係が提唱されている(鉄と鋼、第73巻、1987年、117ページ以降)。特に、後者においては、噴流外周部の流速の遅い領域で、雰囲気のCOが酸素噴流に巻き込まれて CO_2 へと2次燃焼されるという考えが示されている。しかし、炉内圧力での変化は記載されていない。

キャビティー深さに対する炉内圧力の影響としては、減圧状態での挙動が報告されている(鉄と鋼、第63巻、1977年、909ページ以降)。これによれば、圧力を減圧にすることで急激にキャビティーが深くなることが示されているが、大気圧以下での結果であり、加圧状態での挙動については全く触れられていない。あえて、減圧下での結果を加圧へと外挿すると、キャビティー深さは極めて小さくなる。

発明の開示

本発明は、通常の大気圧での転炉精錬で酸素供給速度を上げた場合の、スプラッシュやダスト発生量の増大、スロッピングの発生により溶鋼歩留の低下や非吹錬時間の増加するという問題や、日本特許公開平2-205616号公報、日本特許公開平2-298209号公報、日本特許公開昭62-142712号公報、日本特許公告昭43-9982号公報に開示されている加圧転炉技術における、基本的条件の異なる上底吹き転炉での加圧操業条件に関する開示や、過酸化抑制、歩留まり向上という意味で最も重要であるⅡ期の低炭素領域での操業方法についての開示がなく、加圧転炉の操業を実施するのは不可能であるという問題点を解決し、高い生産性と高い歩留まりで、かつ、過酸化度が低い溶鋼を吹錬することができる転炉精錬方法を提供することを目的とする。

本発明者らは、上底吹き転炉の炉内を加圧して脱炭操業する場合には、炉内圧力、炭素濃度の変化に応じて、上吹き酸素供給速度と底吹きガス流量とを調整制御する必要があることを見いだした。本発明の要旨は、以下の各方法にある。

- (1)上底吹き転炉において、炉内圧力(P1:kg/cm²)を大気圧よりも高圧に設定するとともに、上吹き酸素供給速度(F1:Nm³/ton/min)と底吹きガス流量(Q1:Nm³/ton/min)を炉内圧力; P1の変化に応じて調整することを特徴とする加圧転炉製鋼法。
- (2) 上底吹き転炉において、鋼浴中炭素濃度が0.5%よりも高い領域で、炉20 内圧力(P1:kg/cm²)を大気圧よりも高圧に設定するとともに、上吹き酸素供給速度(F1:Nm³/ton/min)と底吹きガス流量(Q1:Nm³/ton/min)について、F1/P1を1.1~4.8、Q1/P1を0.05~0.35の範囲に制御することを特徴とする加圧転炉製鋼法。
- (3) (1), (2) において、上吹き酸素により鋼浴表面に形成されるキャビ 25 ティー深さ(L) と浴径(D) の比(L/D) を 0. () 8 ~ 0. 3 に制御することを特徴とする加圧転炉製鋼法。

ここで、炉内圧力は絶対圧(大気圧= 1 kg/cm^2)である。

(4)上底吹き転炉において、炉内圧力(P2:kg/cm²)を吹錬中の全部又は一部の期間に渡って大気圧よりも高圧に設定するとともに、上吹き酸素供給速度(F

2: Nm³/ton/min) 及び底吹きガス流量(Q2: Nm³/ton/min)、並びに炉内圧 カP2を鋼浴中炭素濃度(C:wt%)に応じて変化させることを特徴とする加圧転炉製鋼法。

(5) (4) において、鋼浴中炭素濃度:Cが1%以下の領域で炉内圧力;P2 を(5) 式で規定されるPAと(6) 式で規定されるPBの間の範囲内になるよ うに制御することを特徴とする加圧転炉製鋼法。

$$PA = 0.8 + 5 \times C \cdots (5)$$

$$PB = 2 \times C \qquad \cdots \qquad (6)$$

ここで、数式上PA、PBは1以下にもなりうるが、<math>P2は0. $9 kg/cm^2$ 以下 10 にはしない。

(6) (5) において、Cが1%より高い領域での上吹き酸素供給速度 (F1: $Nm^3/ton/min$) と、Cが1%以下の領域での上吹き酸素供給速度; F2との比で表わされる (7) 式の β が-0. 25 \sim 0. 5の範囲になるように制御することを特徴とする加圧転炉製鋼法。

15
$$\beta = (F 2/F 1) - C \cdots (7)$$

ここで、数式上F2はF1よりも大きくなりうるが、F2はF1以下とする。また、F2はマイナスにもなりうるが、O.5 Nm^3 /ton/min以下にはしない。

- (7) (5) において、Cが1%より高い領域での底吹きガス流量(Q1:Nm 3 /ton/min) と、Cが1%以下の領域での底吹きガス流量Q2との比で表わされる
- 20 (8)式のγが-2~1の範囲になるように制御することを特徴とする加圧転炉 製鋼法。

$$\gamma = (Q 2/Q 1) - 5 \times (1-C) \cdots (8)$$

(8) (4) において、Cが1~0.1%の領域での炉内圧力; P 2、上吹き酸素供給速度; F 2、底吹きガス流量; Q 2を(9) 式のδが5~25の範囲になるように制御することを特徴とするとする加圧転炉製鋼法。

$$\delta = \{ (F2 \times P2) / Q2 \}^{1/2} / C \cdots (9)$$

(9) (4) ~ (8) において、上吹き酸素により鋼浴表面に形成されるキャビ ティー深さ(L:m) と浴径(D:m) の比(L/D) を 0. 15~0. 35に 制御することを特徴とする加圧転炉製鋼法。

(10)(2)又は(3)の制御をする下限の鋼浴中炭素濃度が(10)式のCBを用いてCB×0.6~CB×1.8の範囲内にあることを特徴とする加圧転炉製鋼法。

 $CB = 0.078 \times P + 0.058 \times F - 1.3 \times Q - 0.00069 \times Wm + 0.49$ (10)

5 但し P:炉内圧力 (kg/cm²)

F:上吹き酸素供給速度(Nm³/ton/min)

Q:底吹きガス流量 (Nm³/ton/min)

Wm:溶鋼量 (ton)

- (11) (5)~(9)の制御を開始する鋼浴中炭素濃度Cが(10)式のCBむ を用いてCB×0.6~CB×1.8の範囲内にあることを特徴とする加圧転炉製鋼法。
 - (12) (4) において、鋼浴中炭素濃度; Cが (10) 式のCBを用いてCB × 0.6~ CB×1.8の範囲内の領域に入った以降、 (10) 式のCBがC×0.6~ C×1.8の範囲内になるように炉内圧力P、上吹き酸素供給速度F、底吹きガス流量 Qの制御をすることを特徴とする加圧転炉製鋼法。

吹錬中の炭素濃度は、上吹きと底吹きの全酸素原単位に基づき経験的に得られた脱炭酸素効率による推定や、中間サンプリングや排ガス分析からの間接的な推定、あるいは、オンライン分析やオンサイト分析による連続又は半連続的な直接分析値により得られる値である。

20 また、キャビティー深さしは以下の式で計算される。

$$LG = H_c / (0.016 \cdot L^{0.5}) - L$$
 (1 1)

 $H_c = f (P_o/P_{OP}) \cdot M_{OP} \cdot (4.2 + 1.1 M_{OP}^2) \cdot d$

 $f(X) = -2.709 X^4 + 17.71 X^3 - 40.99 X^2 + 40.29 X - 12.90$

(0.7 < X < 2.1)

25 $f(X) = 0.109X^3 - 1.432X^2 + 6.632X - 6.35$ (2. 1 < X < 2. 5) $X = P_0 / P_{OP}$

L:溶鉄のキャビティー深さ (mm)

LG:ランス先端と溶鉄静止湯面間の距離 (mm)

Po:ノズル絶対二次圧 (kgf/cm²)

Pop:ノズル適正膨張絶対二次圧 (kgf/cm²)

Mor: 適正膨張時吐出マッハ数 (-)

d:ノズルスロート径(mm)。

ここで、ランスノズルの絶対二次圧 Poとはランスノズルのスロート前の淀み部の絶対圧である。また、ランスノズルの適正膨張絶対二次圧 Popは以下の(12)式で計算される。

 $S_e/S_t=0.259 (P/P_{OP})^{-5/7} \{1-(P/P_{OP})^{2/7}\}^{-1/2} \dots (12)$

 $S_e: ランスノズル出口部の面積 (mm²)$

 S_t : ランスノズルスロート部の面積 (mm^2)

10 P : ランスノズル出口雰囲気絶対圧 (kgf/cm^2)

Pop: ランスノズル適正膨張絶対二次圧 (kgf/cm²)

ここで、(11)式中の適正膨張時吐出マッハ数MoPは以下の(13)式で計算される。

 $M_{OP} = [5 \cdot { (P_{OP}/P)^{2/7}-1}]^{1/2} \dots (13)$

15 Mor: 適正膨張時吐出マッハ数 (ー)

P : ランスノズル出口雰囲気絶対圧(kgf/cm^2)

Pop:ランスノズル適正膨張絶対二次圧 (kgf/cm²)

また、酸素ガス流量は以下の(14)式より算出される。

 $F_{02}=0.581 \cdot S_t \cdot \epsilon \cdot P_0$ (14)

 S_t : ランスノズルスロート部の面積 (mm^2)

Po:ランスノズル絶対二次圧 (kgf/cm²)

Fo2:酸素ガス流量 (Nm³/h)

ε :流量係数 (一) (通常は 0.9~1.0の範囲内)。

- 25 図面の簡単な説明
 - 【図1】浴中に吹き込まれた気泡の挙動を表す模式図。
 - 【図2】浴中に吹き込まれた気泡の、浴表面からの深さと気泡径との関係に対する炉内圧の影響を示す実験結果(水モデル)の図。
 - 【図3】加圧下でのキャビティー深さの実測値と計算値の比較を示す実験結果

(水モデル)の図。

- 【図4】本発明の実施態様を示す模式図。排ガス導入用煙道8は集塵機、ガス 冷却装置を介して圧力調整装置に連結する。
- 【図5】スロッピング発生頻度とF1/P1、Q1/P1の関係を示す実験結5 果の図。
 - 【図6】スロッピング発生頻度とL/Dとの関係を示す実験結果の図。.....
 - 【図7】炭素濃度C、炉内圧力P2と吹き止め時の(T・Fe)との関係を示す実験結果の図。
- 【図8】酸素供給速度F2と炭素濃度Cで規定されるパラメータβと吹き止め 10 時の(T・Fe)との関係を示す実験結果の図。
 - 【図9】底吹きガス流量Q2と炭素濃度Cで規定されるパラメータγと吹き止め時の(T・Fe)との関係を示す実験結果の図。

【図10】炉内圧力P2、酸素供給速度F2、底吹きガス流量Q2、炭素濃度 Cで規定されるパラメータδと吹き止め時の(T・Fe)との関係を示す実験結 15 果の図。

発明を実施するための最良の形態

以下、本発明(1)~(3)、(10)を詳細に説明する。

上底吹き転炉における加圧条件はⅠ期とⅡ期とで基本的に異なるものである。

20 I 期においては、生産性を向上させるために酸素供給速度を増大することが目的であり、それに伴う、スプラッシュやダスト、スロッピングの発生を抑制するための条件が重要となる。スプラッシュは上吹き酸素ジェットが浴面に衝突した際の運動エネルギーによる溶鉄の飛散であり、ダストは脱炭反応によるCOガス発生に伴う急激な体積膨張により生成した微細粒子の排ガス流に乗っての飛散である。

これらの発生は上吹き酸素供給速度に第一には支配されるが、加圧により運動エネルギーが低下しCOガス発生に伴う体積膨張量が減るためダストやスプラッシュの発生が抑制される。従って、それらの発生量を低減させるには、圧力のみではなく、上吹き酸素供給速度と圧力の関係において、この両者を適正に制御す

る必要がある。また、スロッピングは上吹き酸素の供給速度が過剰となり、非平衡的に(T・Fe)の異常に高いスラグが局所的に生成し、それが炭素濃度の高い溶鉄中に巻き込まれることで爆発的に脱炭反応に伴うCOガスが発生するために起こる現象である。

5 加圧により発生するCOガスの体積は減少するためスロッピングに対しても加 圧は有利に作用するものの、基本的には、上吹き酸素の供給速度と底吹きによる 撹拌力とのバランスが崩れ、非平衡的に(T・Fe)の異常に高いスラグが生成 することが第一の原因である。従って、スロッピングの発生を抑制するには、圧 力のみではなく、上吹き酸素供給速度、撹拌用の底吹きガス流量と圧力の関係に おいて、この3者を適正に制御する必要がある。

さらに、I期の生産性を上げる、つまり脱炭速度を大きくした高速脱炭を実行するには、上吹きされた酸素ガスが脱炭反応に利用される効率である脱炭酸素効率を高くする必要がある。I期の場合、脱炭以外に利用される酸素は、脱炭により発生したCOガスを炉内空間でCO2にまで酸化させる、いわゆる2次燃焼に消費される。この2次燃焼は排ガス温度を上げて耐火物に多大なる損耗を与えるため抑制する必要がある。

2次燃焼は上吹きされた酸素ジェット噴流の外周部から散逸した酸素が炉内空間でCOガスと反応する機構で起こるため、酸素ジェットの噴流強度が重要で、加圧により上吹き酸素のエネルギー減衰が増大し、浴面到達エネルギーが低下するが、それに加えて、上吹き酸素供給速度と上吹きランスノズル形状、酸素背圧が支配因子となる。したがって、上吹き酸素供給速度、浴面衝突エネルギー、ランスノズル形状、酸素背圧を圧力の変化に応じて調節することが必須となる。

つまり、I期の生産性を向上させた上でダスト、スプラッシュ、スロッピング の発生を抑制し溶鋼歩留まりを高く維持し、2次燃焼率を低く抑制するには、請 求項1に記載したように、上吹き酸素供給速度と底吹きガス流量を炉内圧力の変 化に応じて調節することが必須となる。

本発明者らの詳細な研究によれば、炉内圧力の変化に起因する底吹撹拌条件の変化は、 I 期の脱炭吹錬に対して従来考えられていた以上に大きな影響を与える事が明らかとなった。つまり、底吹撹拌においては、単に(1)~(3)式で示

した、 ε、 τ、 BOCという指標から推定される影響よりも、炉内圧力を上げることによる脱炭特性の悪化ははるかに大きい。これは、これらの指標が、浴表面とガス吹き込み位置である炉底とのヘッド差による気泡膨張の仕事を計算しているのに対して、実際には、脱炭反応が起こる溶鋼表面での撹拌状態が主に脱炭特性を支配しているためである。

溶鉄11の浴内に吹き込まれた気泡13は、上昇するにつれて次第に膨張するが、膨張に伴い個々の気泡径が大きくなるため、隣接する気泡と合体せずに膨張するためには、気泡上昇領域12が横に広がる必要がある(図1)。隣接する気泡と合体した場合には、気泡径が更に大きくなるため浮上速度が加速され、気泡上昇領域12は広がらずに気泡径が益々増大し、爆発的に表面に到達する。これに対して、気泡上昇領域12が広がることができる場合には、隣接する気泡とは合体せずに気泡径が静圧に釣り合った安定気泡径で維持されるため、浮上速度は遅く、ゆっくりと気泡13は浮上する。気泡が合体するか気泡上昇領域が横に広がるかは、浮力のエネルギーと表面張力エネルギーとの関係で決まる。

本発明者らは基礎実験により図2に示すような気泡径の変化曲線を得た。つまり、気泡が合体するか気泡上昇領域が横に広がるかの臨界条件は、表面近くの静圧の影響を大きく受け、1 kg/cm²よりも炉内圧力を上昇させると、表面近くでの爆発的な気泡径の増加が無くなることが明らかとなった。このように表面近くの爆発的な気泡径の増加は、溶鋼表面の撹拌に大きく寄与し、前記のスロッピングを誘発する非平衡的に(T・Fe)の異常に高いスラグの生成に大きな影響を与える。この表面近くの爆発的な気泡径の増加は、ε、τ、BOCの計算からは予測することが困難であり、本発明で示した、F1/P1とQ1/P1の制御により始めて可能となったものである。

さらに、上吹きによる脱炭酸素効率の炉内圧力の増加に伴う低下も、従来の L'や(X-Hc)/dとの関係からは予測できず、(11)~(14)式に示したキャビティー深さしの計算式により加圧状態での圧力の影響を正確に評価した上で、L/Dを制御して始めて可能となったものである。図3は加圧下でのキャビティー深さの測定値と(11)~(14)式により計算されたし、及び、(4)式で計算されたし、との関係を示したものであるが、Lは実測値と良い対応があ

る。

15

20

加圧下での噴流の挙動は、噴流周囲のガス密度が大きいため、超音速コアが短くなるとともに、噴流の広がりが大きくなるという特徴があるため、周囲のCOガスの酸素噴流への巻き込みは大きくなる。しかも、2CO+O₂=2CO₂の反応は加圧により進みやすくなるため、2次燃焼が極めて起こりやすい状態となる。従って、キャビティー深さを正確に制御しない限り、2次燃焼率は増大し脱炭酸素効率は低下する。

本発明の実施態様を図4に模式的に示す。図4において、1は転炉鉄皮、2は内張り耐火物、3は底吹き羽口、4は溶鉄、5は酸素ジェット、6は上吹きランス、7は締結装置、8は排ガス導入用煙道であり、Lは溶鉄のキャビティー深さを示す。

本発明の構成要件における数値その他の限定理由は以下のとおりである。

請求項1で、本発明を上底吹き転炉での操業に規定した理由は、上吹き転炉では底吹き撹拌力が自由に制御できず、底吹き転炉では酸素供給速度と底吹き撹拌力が一般的には比例するため独立に制御できないためである。上底吹き転炉としての底吹きガスや吹き込み方法は種々あるが、本発明には、底吹きガスとして、酸素とLPG、酸素とLPGに不活性ガス、二酸化炭素、一酸化炭素の1種又は2種以上を併用した場合、不活性ガス、二酸化炭素、一酸化炭素の1種または2種以上を用いた場合を包含し、吹き込み方法としては、単管、スリット管、2重管、3重管を1本又は多数本用いた羽口煉瓦、及び、多孔質煉瓦を包含する。

加圧転炉の定義としては、炉内圧力を吹錬中の全部又は一部の期間に亘って大気圧よりも高圧に設定することとした。炉内圧としては、加圧による生産性向上の効果を得るためには1.2 kg/cm²以上が望ましく、設備投資額を必要最低限に抑制するという理由及び圧力を高くしすぎると、圧力によりスラグが耐火物気孔に浸潤しやすくなり、耐火物寿命が低下するので5 kg/cm²以下が望ましい。

請求項2、3は請求項1と同様にI期の操業条件を定めたものである。I期の規定として鋼浴中炭素濃度;Cを0.5%よりも高い領域とした。I期からII期へ遷移する炭素濃度は、底吹き撹拌や上吹き酸素供給速度により0.2~0.5%の範囲で変化するが、0.5%以上であれば、脱炭速度は酸素の供給速度に律速

されるⅠ期に入る。

また請求項10においてはI期から Π 期へ遷移するC濃度を (10) 式のCBを用いて $CB \times 0.6 \sim CB \times 1.8$ よりも高い領域とした。

 $CB = 0.078 \times P + 0.058 \times F - 1.3 \times Q - 0.00069 \times Wm + 0.49$ (10)

5 但し P: 炉内圧力 (kg/cm²)

F:上吹き酸素供給速度 (Nm³/ton/min)

Q:底吹きガス流量 (Nm³/ton/min)

Wm:溶鋼量(t)

CBは、脱炭反応が酸素供給律速(I期)から炭素移動律速(II期)に移行する臨界炭素濃度である。本発明者らは詳細な実験により、加圧下でのCBを記述する新たな実験式を構築した。つまり、炉内圧P、上吹き酸素供給速度F、底吹きガス流量Qとにより、線形の重回帰式として整理したものである。特にQにかかる係数が大きく、すでに述べたように、加圧下での底吹きの脱炭特性に対する影響が大気圧下では推定しえないほど極めて大きいことを示している。

15 請求項2、3の制御を行う下限の炭素濃度がCB×1.8よりも高い場合には、必要以上に高い炭素濃度から圧力や送酸速度を低下させたり底吹き攪拌を強くしたりすることで本来Ⅱ期でおこなうべき制御に移るため脱炭時間が増加して生産性を阻害することや、過剰な強攪拌により羽口耐火物を溶損させるという問題が生じる。また、CB×0.6よりも低い場合には、Ⅱ期に移行した後まで、過剰に高い20 圧力や送酸速度や低すぎる攪拌力で精錬するという本来Ⅰ期でおこなうべき精錬制御を続けるため、溶鋼が過酸化状態となる。

請求項2において、F1/P1を1.1~4.8、Q1/P1を0.05~0.35の範囲に制御するのは、I期の生産性を向上させた上でダスト、スプラッシュ、スロッピングの発生を抑制し溶鋼の歩留まりを高く維持するための条件を規定したものである。ダストやスプラッシュの発生は圧力と上吹き酸素供給速度に支配されF1/P1を4.8以下とすることで抑制でき高い溶鋼歩留まりを得ることが出来る。F1/P1が1.1より小さい場合にはダストやスプラッシュの発生は少ないが脱炭速度が小さいため生産性が低く実用的ではない。

高速脱炭時のスロッピングを抑制するには図5に示すようにF1/P1を4.

8以下とすることとQ1/P1を0.05~0.35に制御することが必要となる。スロッピングは上吹き酸素の供給速度と底吹きによる撹拌力とのバランスが崩れ、非平衡的に(T・Fe)の異常に高いスラグが生成することが第一の原因である。Q1/P1は底吹きによる撹拌力の条件を規定したものであり0.05より小さい場合には撹拌が小さいためスロッピングが発生しやすく、0.35より大きい場合には非平衡的に(T・Fe)の異常に高いスラグが生成することは無いが、撹拌が強すぎるため鋼浴の揺動が激しく生じ、揺動によりスラグや溶鉄が転炉外へ飛散するという問題が起こる。

F1/P1は酸素の供給速度を規定したもので4.8よりも大きい場合には撹拌をいかに強くしても非平衡的に(T・Fe)の異常に高いスラグが生成することは避けられずスロッピングが多発する。特に、本発明者らにより、撹拌とスロッピングとの関係に対する圧力の影響を明確にしたことではじめて、加圧転炉での高速脱炭操業が可能になった。

請求項3における上吹き酸素により鋼浴表面に形成されるキャビティー深さしと裕径Dの比(L/D)を0.08~0.30に制御することも、I期の生産性を向上させた上でダスト、スプラッシュ、スロッピングの発生を抑制し、かつ、2次燃焼率を低く維持し、溶鋼歩留まりを高くするための条件を規定したものである。つまり(L/D)が0.08よりも小さい場合には、上吹き酸素噴流の強度が小さすぎるため図6に示すように2次燃焼率の増大による耐火物溶損を招く上に、上吹き火点(上吹き酸素が浴面に衝突して形成される高温領域)の温度が低下するため非平衡的に(T・Fe)の異常に高いスラグが生成することは避けられずスロッピングが多発する。

逆に、(L/D)が0.30よりも大きい場合には、上吹き酸素噴流の強度が強すぎるためスプラッシュの発生が激しくなる。また、この場合には火点で非平衡的に生成した(T・Fe)が上吹き噴流による下向きの力で鋼浴内深くに巻き込まれるため、COガス発生時の溶鋼静圧が大きくなり僅かの(T・Fe)でも極めてスロッピングしやすくなるという問題も生じる。キャビティー深さに対する圧力の影響を明確にしたことは、本発明者らにより、はじめて成し遂げられたことであり、このことと2次燃焼率やスロッピング発生条件との関係を定量的に

15

20

25

解明した結果、はじめて加圧転炉での高速脱炭操業が可能になった。

以下、本発明(4)~(9)、(11)、(12)を詳細に説明する。

Ⅱ期においては、生産性を高く維持しつつ過酸化を抑制することが目的であり、 炭素濃度の変化に応じた圧力、酸素供給速度、撹拌力の制御が重要である。この 領域の脱炭速度(K:%C/min)は以下の式で表される。

$$K = d C / d t = (A k / V) \cdot (C - C_0) \qquad . \qquad .$$

ここで、Cは炭素濃度、tは時間、Aは反応界面積、kは炭素の物質移動係数、 Vは溶鉄体積、Coは平衡炭素濃度を表す。Kを大きくするにはA, kの増加と Coの低下が必要となり、Kで規定される脱炭速度に見合う速度で酸素を上吹き すれば、原理的には全く溶鉄の酸化や溶鋼への酸素の吸収を引き起こすこと無し に脱炭を進行させることができる。

操業的には、炭素の移動速度を増大させるための、炭素濃度に応じた底吹き撹拌力の付与と、その撹拌力に見合った酸素供給速度の確保、及び、脱炭反応を効率的に進行させるための上吹き火点(上吹き酸素が浴面に衝突して形成される高温領域)の確保が必要となる。ここで、底吹き撹拌は浴中のマクロ的な循環流の形成を通して炭素の移動速度の増大と、上吹き火点域への底吹き気泡の浮上によるスラグとメタルのエマルジョンの形成による反応界面積の増大をもたらし、上吹き火点は高温状態を形成することによる平衡炭素濃度の低下と、上吹き噴流によるスラグとメタルのエマルジョンの形成による反応界面積の増大をもたらす。

圧力を付与した場合には、底吹きされたガスの表面近傍での体積増加量の低下と上吹き酸素の噴流エネルギー減衰の増大により、底吹き撹拌力の減少、エマルジョン形成状態の低下が起こるため、これらを、反応速度に対する影響として定量的に把握した上で、底吹き撹拌力、上吹き酸素の噴流エネルギー、酸素供給速度、炉内圧力とを炭素濃度との関係において適正に制御する必要がある。つまり、高生産性を維持した上で、溶鋼の過酸化を抑制し高い歩留まりと高清浄度鋼を得るには、請求項4に記載したように、上吹き酸素供給速度、底吹きガス流量、炉内圧力を鋼浴中炭素濃度の推移に応じて変化させることが必須となる。

本発明の構成要件における数値その他の限定理由は以下のとおりある。

請求項4で、本発明を上底吹き転炉での操業に規定した理由は、上吹き転炉で

は底吹き撹拌力が自由に制御できず、底吹き転炉では酸素供給速度と底吹き撹拌力が一般的には比例するため独立に制御できないためである。上底吹き転炉としての底吹きガスや吹き込み方法は種々あるが、本発明には、底吹きガスとして、酸素とLPG、酸素とLPGに不活性ガス、二酸化炭素、一酸化炭素の1種又は2種以上を併用した場合、不活性ガス、二酸化炭素、一酸化炭素の1種または2種以上を用いた場合を包含し、吹き込み方法としては、単管、スリット管、2重管、3重管を1本又は多数本用いた羽口煉瓦、及び、多孔質煉瓦を包含する。

加圧転炉の定義としては、炉内圧力を吹錬中の全部又は一部の期間に亘って大気圧よりも高圧に設定することとした。炉内圧としては、加圧による生産性向上の効果を得るためには1.2 kg/cm²以上が望ましく、設備投資額を必要最低限に抑制するという理由及び圧力を高くしすぎると、圧力によりスラグが耐火物気孔に浸潤しやすくなり、耐火物寿命が低下するので 5 kg/cm²以下が望ましい。また、II 期の場合には、加圧状態から炭素濃度の低下に従い復圧し、吹き止め時点、又は、吹き止めに近い炭素濃度領域では、大気圧あるいは排ガスを吸引するため 0.

15 9 kg/cm 2 以上の軽減圧下での操業に、圧力を連続状又はステップ状に低下させ移行せしめることを含めて加圧転炉と定義している。

請求項5~8は請求項4と同時にⅡ期の操業条件を定めたものである。Ⅱ期の 操業条件を規定する炭素濃度範囲としてはCを1%よりも低い領域とした。Ⅰ期 からⅡ期へ遷移する炭素濃度は前述のように0.2~0.5%の範囲で変化する が、Ⅱ期で過酸化を抑制した吹錬を行うにはⅡ期以降の吹錬条件を適正にするの みでは不十分であり、より高い炭素濃度域から適正な吹錬条件を選択する必要が ある。その臨界の炭素濃度として、本発明者らは詳細な実験に基づき1%である ことを見いだしたものである。

請求項11においては、II期の操業条件を規定する炭素濃度範囲としてはCを25 (10)式のCBを用いてCB×0.6~CB×1.8よりも低い領域とした。

CBは前述のように脱炭反応が酸素供給律速(I期)から炭素移動律速(Ⅱ期) に移行する臨界炭素濃度であり、本発明者らは詳細なる実験により、加圧下での CBを記述する新たな実験式を構築したものである。

請求項5~9の制御を開始する上限のC濃度がCB×1.8よりも高い場合には、

必要以上に高いC濃度から本来Ⅱ期でおこなうべき制御に移るため脱炭時間が増加して生産性を阻害したり羽口耐火物を溶損させるという問題が生じる。また、CB×0.6よりも低い場合には、Ⅱ期に移行した後まで本来Ⅰ期でおこなうべき精錬制御を続けるため、溶鋼が過酸化状態となる。

請求項5は、炭素濃度Cの推移に応じた炉内圧力P2の制御について規定した ものであり、図7に示すようにP2を(5)式で規定されるPAと(6)式で規 定されるPBの範囲になるように制御することからなる。

$$PA = 0.8 + 5 \times C$$
 (5)
 $PB = 2 \times C$ (6)

10 ここでCは、wt%でありPA、PBは (kg/cm^2) であるが、関係をとったものであり単位の不整合は問題にならない。

圧力は高い方が生産性を高めるための高速酸素供給速度には適しているが、底吹き撹拌力、上吹き酸素の噴流エネルギーが低下するために反応界面積や炭素の物質移動係数が低下する。この両者の関係から定量的な最適圧力変更パターンを検討した結果得られたのが(5),(6)式である。

言い換えると、上吹き酸素による脱炭反応は、火点で生成されたFeOと鋼浴 中炭素との反応であり、火点で生成されるFeOは炭素濃度や圧力によらずに常 に純粋なFeOであるため反応速度は炭素濃度のみで決まる。従って炭素が高い 場合は反応速度が速いためCO気泡の核生成速度が追従できず大きなCO気泡が 生成し、当該気泡が破裂することによるスプラッシュの飛散が大きい。したがっ 20 て、スプラッシュを抑制するには、炭素濃度が高い場合には圧力を高圧に設定す る必要がある。逆に、炭素濃度が下がった状態で圧力を高くすると、スプラッシ ュは少ないものの、平衡炭素濃度であるCoが増大するため脱炭速度が低下する。 つまり、PAよりも大きい場合には復圧のタイミングが遅すぎることを意味し 平衡炭素濃度であるCoが増大するため脱炭速度が低下し過剰な酸素が溶鉄を酸 25 化したり溶鋼中に溶解し、スラグの(T・Fe)や溶鋼酸素濃度の上昇を招く。 また、PBよりも小さい場合には復圧のタイミングが早すぎることを意味しI期、 又は、I期に近い状態で復圧されるため激しいスプラッシュの発生が起こる。さ らに炭素濃度が高い状態で復圧した場合には、溶鋼中の炭素濃度が高いために

(T・Fe) との反応性が大きく、僅かの(T・Fe) でも激しくCOガスが発生し極めてスロッピングしやすくなるという問題も生じる。

請求項6は、請求項5で規定した炭素濃度Cの推移に応じた炉内圧力P2の制御に加えて、炭素濃度Cに応じた上吹き酸素供給速度F2の制御について規定したものであり、Cが1%より高い領域での上吹き酸素供給速度F1に対し、1%以下の領域での上吹き酸素供給速度F2を(7)式のβが-0.25~0.5の範囲になるように制御することからなる。

$$\beta = (F 2/F 1) - C \cdots (7)$$

つまり、酸素供給速度は高い方が生産性を高めるためには適しているが、底吹き撹拌力、上吹き酸素の噴流エネルギーで決まる反応界面積A、炭素の物質移動係数kで規定される脱炭速度よりも過剰に供給すれば、過酸化度が大きくなりスラグの(T・Fe)や溶鋼酸素濃度の上昇を招く。本発明者による詳細な実験により、請求項5で示した圧力の制御を前提とすれば図8に示すようにβを-0.25~0.5の範囲に制御する必要があることが明らかとなった。βが-0.25よりも小さい場合には、酸素供給速度の低下が大きすぎるため過酸化は抑制されるが吹酸時間が大幅に増大するため生産性を低下させ、0.5よりも大きい場合には、酸素供給速度の低下が小さすぎるため過酸化が起こりスラグの(T・Fe)や溶鋼酸素濃度の上昇を招く。

請求項7は、請求項5で規定した炭素濃度Cの推移に応じた炉内圧力P2の制20 御に加えて、炭素濃度Cの推移に応じた底吹きガス流量Q2の制御について規定したものであり、Cが1%より高い領域での底吹きガス流量Q1に対し、1%以下の領域でのQ2を(8)式のγが-2~1の範囲になるように制御することからなる。

$$\gamma = (Q 2/Q 1) - 5 \times (1 - C)$$
 (8)

5 つまり、底吹き撹拌力は高い方が炭素の物質移動係数 k で規定される脱炭速度が大きいため生産性が高いが、過剰に大きくした場合には底吹きガスコストの増大や耐火物寿命の低下という問題を引き起こす。本発明者による詳細な実験により、請求項 5 で示した圧力の制御を前提とすれば図 9 に示すように y を - 2 ~ 1 の範囲に制御する必要があることが明らかとなった。

γが-2よりも小さい場合には、炭素濃度の低下に応じた底吹き撹拌力の増加が少なすぎるため、酸素供給速度が過剰となり過酸化が起こるためスラグの(T・Fe)や溶鋼酸素濃度の上昇を招く。γが1よりも大きい場合には低い炭素濃度域での撹拌力が強くなりすぎるため、底吹きガスコストの増大や耐火物寿命の低下という問題を生ずるとともに、鋼浴の揺動が激しく生じ、揺動によりスラグや溶鉄が転炉外へ飛散するという問題が起こる。

本発明者らの詳細な研究によれば、炉内圧力の変化に起因する底吹き撹拌条件の変化は、II 期の脱炭吹錬に対して従来考えられていた以上に大きな影響を与える事明らかとなった。つまり、底吹撹拌においては、単に(1)~(3)式で示した、ε、τ、BOCという指標から推定される影響よりも、炉内圧力を上げることによる脱炭特性の悪化ははるかに大きい。これは、I 期について前記した通り、これらの指標が、浴表面とガス吹き込み位置である炉底とのヘッド差による気泡膨張の仕事を計算しているのに対して、実際には、脱炭反応が起こる溶鋼表面での撹拌状態が主に脱炭特性を支配しているためである。

15 すでに I 期について図 1、図 2 に基づいて示したように、気泡が合体するか気泡上昇領域が横に広がるかの臨界条件は、表面近くの静圧の影響を大きく受け、 1 kg/cm^2 よりも炉内圧力を上昇させると、表面近くでの爆発的な気泡径の増加が無くなることが明らかとなった。このように表面近くの爆発的な気泡径の増加は、 溶鋼表面の撹拌に大きく寄与し、前記の上吹き火点域への底吹き気泡の浮上によるスラグとメタルのエマルジョンの形成による反応界面積の増大に大きな影響を与える。この表面近くの爆発的な気泡径の増加は、 I 期におけると同様、 ϵ 、 ϵ 、 ϵ ϵ 、 ϵ

請求項8は、炭素濃度Cの推移に応じた炉内圧力P2、上吹き酸素供給速度F25 2、底吹きガス流量Q2の3つの因子の相関において、最も効果的に精錬ができる条件を規定したもので、(9)式のδが5~25の範囲になるように制御するというものである。

 $\delta = \{ (F2 \times P2) / Q2 \}^{1/2} / C \dots (9)$

すでに詳細に述べたように、加圧転炉におけるⅡ期の操業においては、炭素濃

度C、炉内圧力 P 2、上吹き酸素供給速度 F 2、底吹きガス流量 Q 2の4つの要因を適正に制御することで始めて高い生産性、高い歩留まりと、過酸化の抑制による高清浄度化が成し遂げられる。本発明者による詳細な実験により図10に示したようにδを5~25の範囲に制御する必要があることが明らかとなった。 II 期の脱炭反応は前述のように炭素の物質移動律速であるが、これは、上吹き酸素により酸化されて生成した F e Oが、溶鋼中の炭素で還元されるという素過程で反応が進行することを示しており、酸化よりも還元が遅いため還元速度を規定する炭素の物質移動速度で反応が律速されているものである。

この素過程を考慮したものが(9)式であり、分子である(F2×P2) 1/2 は 圧力を考慮した酸化指標を、分母である(Q2 1/2×C)は炭素濃度を考慮した還元指標を表す。酸化指標に圧力が入ることは本発明者によりはじめて明らかにされたことであり、以下の意味を有している。つまり、圧力が高くなった場合には同一の酸素供給速度であっても反応界面の酸素ガスの分圧が高くなるため酸素ポテンシャルは圧力に比例して大きくなる。これは、炉内が酸素以外のガスにより 加圧されていても反応界面に到達した酸素ガスの分圧自体も高くなっていることを示しており、これまでは考えられてすらいなかった現象であり、この指標の導入をもって始めて加圧転炉の操業が可能となる。

るが5よりも小さい場合には、酸化速度よりも還元速度が大きすぎるため過酸化は抑制されるが吹酸時間が大幅に増大するため生産性を低下させ、25よりも 大きい場合には、還元速度よりも酸化速度が大きすぎるため過酸化が起こりスラグの (T・Fe) や溶鋼酸素濃度の上昇を招く。

請求項9における上吹き酸素により鋼浴表面に形成されるキャビティー深さしと浴径Dの比(L/D)を0.15~0.35に制御することもⅡ期の生産性を向上させた上で過酸化を抑制するための条件を規定したものである。キャビティー深さは上吹き酸素の噴流エネルギーを表す指標の1つであるが、上吹き酸素噴流は高温の火点を形成することと、強い下向きのエネルギーを鋼浴表面に付与するため激しいエマルジョンを形成する効果の2つを持つ。

つまり、(L/D)が0.15よりも小さい場合には、上吹き酸素噴流のエネルギーが小さすぎるため火点温度が低下する上にエマルジョン領域も減少するた

15

20

25

め過酸化が起こる。逆に、(L/D)が 0.35よりも大きい場合には、上吹き酸素噴流のエネルギーが強すぎるためスプラッシュの発生が激しくなり操業上の問題を生じる。また、火点で生成した Fe Oが鋼浴の深い位置まで懸濁するため、大きな静圧を受けるため還元反応が進みにくくなり脱炭反応速度がかえって低下する。

加圧下での噴流の挙動は、噴流周囲のガス密度が大きいため、超音速コアが短くなるとともに、噴流周囲のガスによる抵抗が大きいため噴流の広がりが極めて大きくなるという特徴がある。従って、加圧下での上吹き噴流により形成されるキャビティー形状は、大気圧下でランスの上下動等による変化からは想定もできないほど大きく変わり、本発明で示したように正確な値を求めた上で制御して初めて効率的な精錬が可能となる。

請求項12においては、鋼浴中炭素濃度; Cが(10)式のCBを用いてCB \times 0.6~CB \times 1.8の範囲内の領域に入った以降、(10)式のCBがC \times 0.6~C \times 1.8の範囲内になるように炉内圧力P、上吹き酸素供給速度F、底吹きガス流量Qの制御をする。制御を開始するCの範囲については、請求項11と同様の考え方に基づく。

(10) 式を用いて制御を行う理由は、(10) 式が脱炭反応が酸素供給律速(I期)から炭素移動律速(II期)に移行する臨界炭素濃度を記述する式であるためである。つまり、鋼中炭素濃度が常にCBとなるように、P、F、Qの1種又は2種以上を制御すれば、II期には入らずに溶鋼の過酸化は防げ、かつ、最大の脱炭速度を得られるため高い生産性となるためである。この制御をCB×1.8よりも高い領域で実施した場合には、圧力や送酸速度を低下させたり底吹き攪拌を強くしたりすることで必要以上の過酸化防止精錬を行うため脱炭時間が増加して生産性を阻害することや、過剰な強攪拌により羽口耐火物を溶損させるという問題が生じる。また、CB×0.6よりも低い領域で実施した場合には、過剰に高い圧力や送酸速度や低すぎる攪拌力で精錬するという I 期の精錬制御を II 期に移行した状態でも続けるため、溶鋼が過酸化状態となる。

[実施例]

試験は5トン規模の試験転炉で実験した。上吹きランスはスロート径を5~2

10

15

20

0mmに変化させた3~6孔のラバールノズルランスを用い、底吹きは内管を酸素、外管をLPGとした2重管羽口を2本炉底に設置して用いた。排ガスは転炉炉口に締結された水冷フードを経て未燃焼の状態で集塵系へと導かれ、途中に設けた圧力調整弁で炉内圧を調整した。吹錬初期は窒素ガスを導入して強制加圧したが、ほとんどの吹酸中は発生するCO、CO₂により自己加圧した。

温度はサブランスにより測定し、炭素濃度は、サブランスによる中間サンプリングと排ガス量、排ガス組成とにより推定した。スロッピング、スピッティングの状況は炉内監視カメラの映像に基づき判断し、ダスト発生量は集塵器で回収された全ダスト量を秤量して評価し、溶鋼量あたりの発生量(kg/t)を脱炭量(Δ [%C])で評価した。

溶銑は高炉で溶製され溶銑予備処理を実施した、Cが約4.3%、Siが約0.12%、Mnが約0.25%、Pが約0.02%、Sが約0.015%のものを約5t用い、転炉装入前の温度は1300℃程度であった。実施例1~比較例3では、吹き止め炭素濃度は0.6%程度、温度は1580℃程度であった。また、実施例4~比較例8では、吹き止め炭素濃度は0.05%程度、温度は1650℃程度であった。

(実施例1)

実施例1は、炉内圧力(P1)が1.5~2.5 kg/cm 2 の範囲で変化するのに対応して、上吹き酸素供給速度(F1)を4.5~7.5 Nm 3 /ton/min、と底吹きガス流量(Q1)を0.3~0.5 Nm 3 /ton/minに変化させることで、F1/P1を3、Q1/P1を0.2 に制御した。また、ランス高さ、ノズル径、ノズル数を適正にすることで、キャビティー深さと裕径の比(L/D)は0.12~0.24であった。その結果、スロッピングや裕面の揺動は発生せずに安定した脱炭精錬が実施でき、ダスト発生量は2.2 kg/t/ Δ [%C]と少なく、脱炭酸素効率は93%、2次燃焼率は5%であった。

(実施例2)

実施例 2 は、炉内圧力(P 1)が 1 . $1\sim3$. 2 kg/cm 2 の範囲で変化するのに対応して、上吹き酸素供給速度(F 1)を 3 . $5\sim9$. 5 Nm 3 /ton/min、と底吹きガス流量(Q 1)を 0 . $2\sim0$. 8 Nm 3 /ton/minに変化させることで、F 1 /

P1を3.5、Q1/P1を0.27に制御した。また、ランス高さ、ノズル径、 ノズル数を適正にすることで、キャビティー深さと浴径の比(L/D)は0.1 $9\sim0.26$ であった。その結果、スロッピングや浴面の揺動は発生せずに安定 した高速脱炭精錬が実施でき、ダスト発生量は2.1 kg/t/ Δ [%C]と少なく、脱炭酸素効率は95%、2次燃焼率は4%であった。

(比較例3)

比較例 3 は、炉内圧力(P1)が $1.5 \sim 2.5 \, kg/cm^2$ の範囲で変化するのに対応して、上吹き酸素供給速度(F1)を $1.5 \sim 3.5 \, Nm^3/ton/min$ 、と底吹きガス流量(Q1)を $0.05 \sim 0.15 \, Nm^3/ton/min$ に変化させることで、F1/P1を $0.8 \, Q1/P1$ を $0.03 \, lm$ 御した。また、ランス高さ、ノズル径、ノズル数を適正にすることで、キャビティー深さと裕径の比(L/D)は $0.12 \sim 0.24$ であった。その結果スロッピングが多発し安定した脱炭精錬は実施できず、ダスト発生量は $5.6 \, kg/t/\Delta$ [% C] で、脱炭酸素効率は 8.4%、2次燃焼率は 1.5%であった。

15 次に本発明(4)~(9)についての実施例を示す。 実施例及び比較例の条件と結果とを表1に示す。

表 1

							<u>. </u>	<u> </u>				
		P2と Cの 関係	F2/F1 とC の関 係	Q2/Q1 とC の関 係	δ	L/D	吹止 T.Fe %	吹止 酸素 ppm	容鋼 歩留 %	脱炭時間分	その他	評価
実施		В	С	ハ	7 ~20	0.20 ~0.30	12.0	400	95.5	6.1	安定操業	0
例	5	В	С	ハ	3 ~15	0.20 ~0.30	12.4	425	95.4	8.1	安定操業	0
	6	В	С	ハ	12 ∼35	0.20 ~0.30	14.3	565	94.1	7.2	安定操業	0
比較	7	Α	а	ノ	18 ~45	0.20 ~0.30	21.0	850	93.5	6.1	スロッピ ング発生	×
例	8	С	d	ハ	2 ~10	0.20 ∼0.30	12.8	405	95.5	14.5	低生産性	×

実施例4は図7~図9における、B、c、ハに示した関係で、圧力、炭素濃度、 20 酸素供給速度、底吹きガス流量を制御した場合で、δも7~20、L/Dも0. 20~0.30の適正範囲にある。その結果、吹き止めの(T・Fe)や溶解酸 素濃度が低く高い歩留の転炉吹錬がわずか 6.1分という短時間で、スロッピングの発生もなく実施できた。

比較例7は実施例4に対して図7、図8における、A、aに示した関係で、圧力、炭素濃度、酸素供給速度を制御した場合で、L/Dは0.20~0.30の適正範囲にあるが δ は18~45であった。その結果、高速吹酸を実施したが、吹き止めの(T・Fe)や溶解酸素濃度が高く歩留も低い上に、スロッピングが発生した。

比較例8は実施例4に対して図7、図8における、C、dに示した関係で、圧力、炭素濃度、酸素供給速度を制御した場合で、L/Dは0.20~0.30の 適正範囲にあるがδは2~10であった。その結果、吹き止めの (T・Fe) や 溶解酸素濃度は低く歩留も高かったが、酸素供給時間が長く加圧による高生産性化の効果を得られなかった。

産業上の利用可能性

15 本発明により、加圧転炉により、高い生産性と高い歩留まりで、かつ、過酸化 度が低い溶鋼を吹錬すること、及び、低炭素高清浄度鋼の溶製が可能となった。

請求の範囲

- 1. 上底吹き転炉において、炉内圧力 $(P: kg/cm^2)$ を大気圧よりも高圧に設定するとともに、上吹き酸素供給速度 $(F: Nm^3/ton/min)$ と底吹きガス流量 (Q:
- 5 Nm³/ton/min)を炉内圧力Pの変化に応じて調節することを特徴とする加圧転 炉製鋼法。
 - 2. 上底吹き転炉において、鋼浴中炭素濃度が 0. 5%よりも高い領域で、炉内圧力 (P1:kg/cm²)を大気圧よりも高圧に設定するとともに、上吹き酸素供給速度 (F1:Nm³/ton/min)と底吹きガス流量 (Q1:Nm³/ton/min)について、F1/P1を1. 1~4. 8、Q1/P1を0. 05~0. 35の範囲に制御することを特徴とする加圧転炉製鋼法。
 - 3. 請求項1又は2において、上吹き酸素により鋼浴表面に形成されるキャビティ深さ(L:m)と浴径(D:m)の比(L/D)を0.08 \sim 0.3に制御することを特徴とする加圧転炉製鋼法。
- 4. 上底吹き転炉において、炉内圧力 (P:kg/cm²) を吹錬中の全部又は一部の期間に渡って大気圧よりも高圧に設定するとともに、上吹き酸素供給速度 (F:Nm³/ton/min) 及び底吹きガス流量 (Q:Nm³/ton/min)、並びに炉内圧力 Pを鋼浴中炭素濃度 (C:wt%)に応じて変化させることを特徴とする加圧転炉製鋼法。
- 20 5. 請求項4において、鋼浴中炭素濃度; Cが1%以下の領域で炉内圧力; P2 を(5)式で規定されるPAと(6)式で規定されるPBの間の範囲内になるように制御することを特徴とする加圧転炉製鋼法。

$$PA = 0.8 + 5 \times C \cdots (5)$$

 $PB = 2 \times C \cdots (6)$

25 6.請求項 5 において、Cが 1 %より高い領域での上吹き酸素供給速度(F 1: Nm³/ton/min)と、Cが 1 %以下の領域での上吹き酸素供給速度; F 2 との比で表わされる(7)式のβが-0.25~0.5の範囲になるように制御することを特徴とする加圧転炉製鋼法。

$$\beta = (F 2/F 1) - C \cdots (7)$$

- 7. 請求項 5 において、Cが 1%より高い領域での底吹きガス流量(Q $1:Nm^3$ /ton/min)と、Cが 1%以下の領域での底吹きガス流量 Q 2 との比で表わされる(8)式の γ が $-2\sim1$ の範囲になるように制御することを特徴とする加圧転炉製鋼法。
- $\gamma = (Q 2/Q 1) 5 \times (1 C) \dots (8)$
 - 8. 請求項4において、Cが1~0. 1%の領域での炉内圧力: P2; 上吹き酸素供給速度; F2、底吹きガス流量; Q2を(9)式のδが5~25の範囲になるように制御することを特徴とするとする加圧転炉製鋼法。

$$\delta = \{ (F2 \times P2) / Q2 \} \frac{1}{2} / C \dots (9) \}$$

- 10 9. 請求項4~8において、上吹き酸素により鋼浴表面に形成されるキャビティー深さ(L:m)と浴径(D:m)の比(L/D)を0. 15~0. 35に制御することを特徴とする加圧転炉製鋼法。
 - 10.請求項2又は3の制御をする下限の鋼浴中炭素濃度が(10)式のCBを用いてCB×0.6~CB×1.8の範囲内にあることを特徴とする加圧転炉製鋼法。

$$CB = 0.078 \times P + 0.058 \times F - 1.3 \times Q - 0.00069 \times Wm + 0.49$$
 (10)

但し P:炉内圧力 (kg/cm²)

F:上吹き酸素供給速度(Nm³/ton/min)

Q:底吹きガス流量 (Nm³/ton/min)

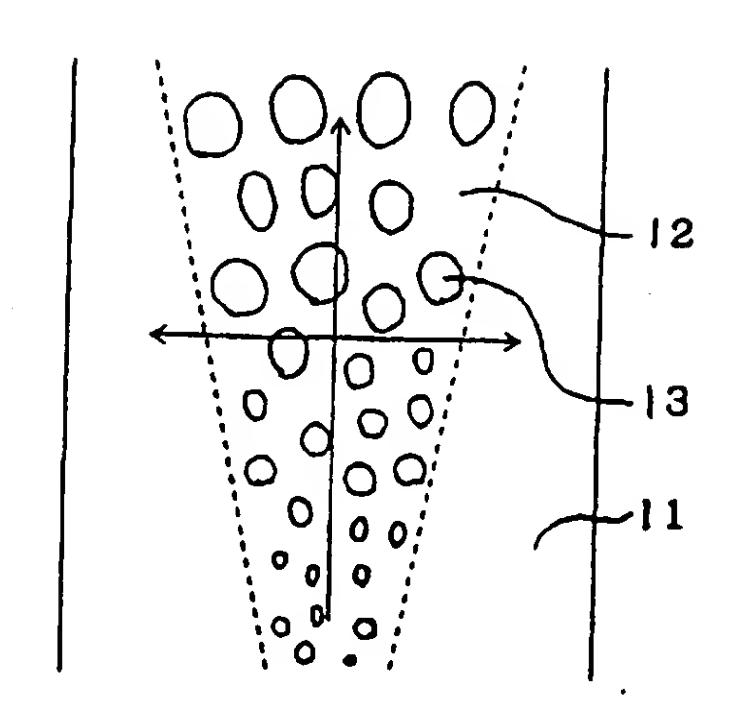
20 Wm:溶鋼量(t)

15

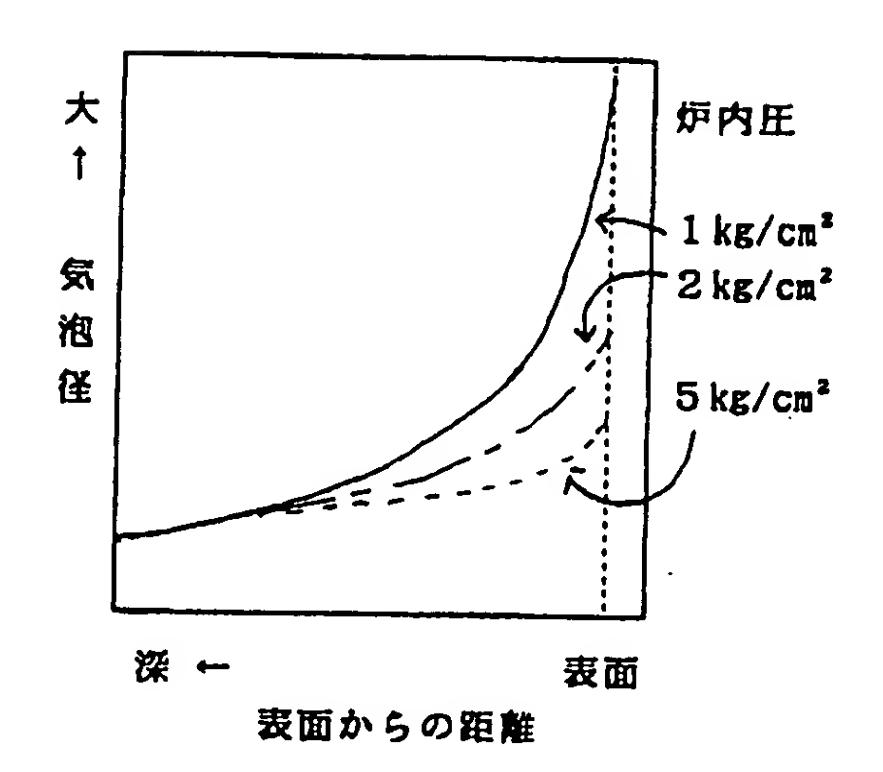
- 11. 請求項5~9の制御を開始する鋼浴中炭素濃度が(10)式のCBを用いてCB×0.6~CB×1.8の範囲内にあることを特徴とする加圧転炉製鋼法。
- 12. 請求項4において、鋼浴中炭素濃度; Cが (10) 式のCBを用いてCB×0.6~CB×1.8の範囲内の領域に入った以降、 (10) 式のCBがC×0.6~
- 25 C×1.8の範囲内になるように炉内圧力 P、上吹き酸素供給速度 F、底吹きガス 流量 Qの制御をすることを特徴とする加圧転炉製鋼法。

図面

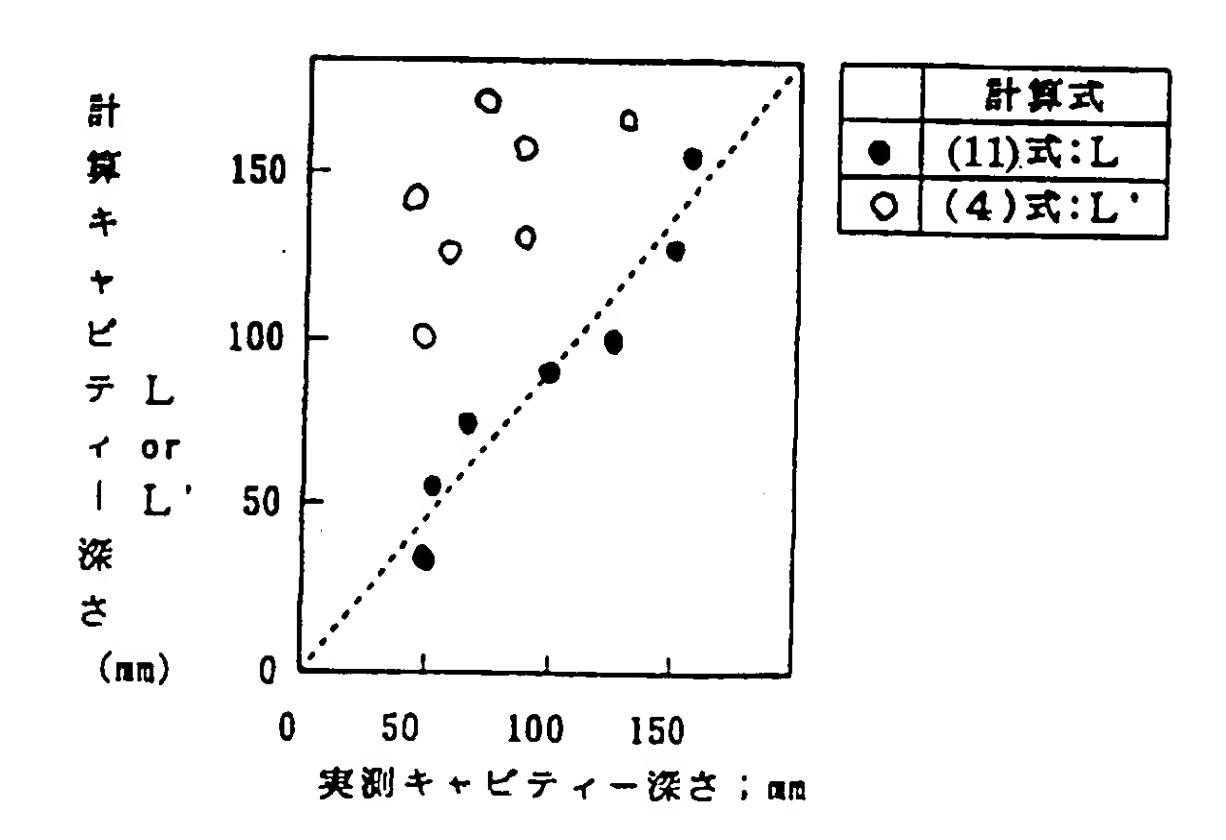
【図1】



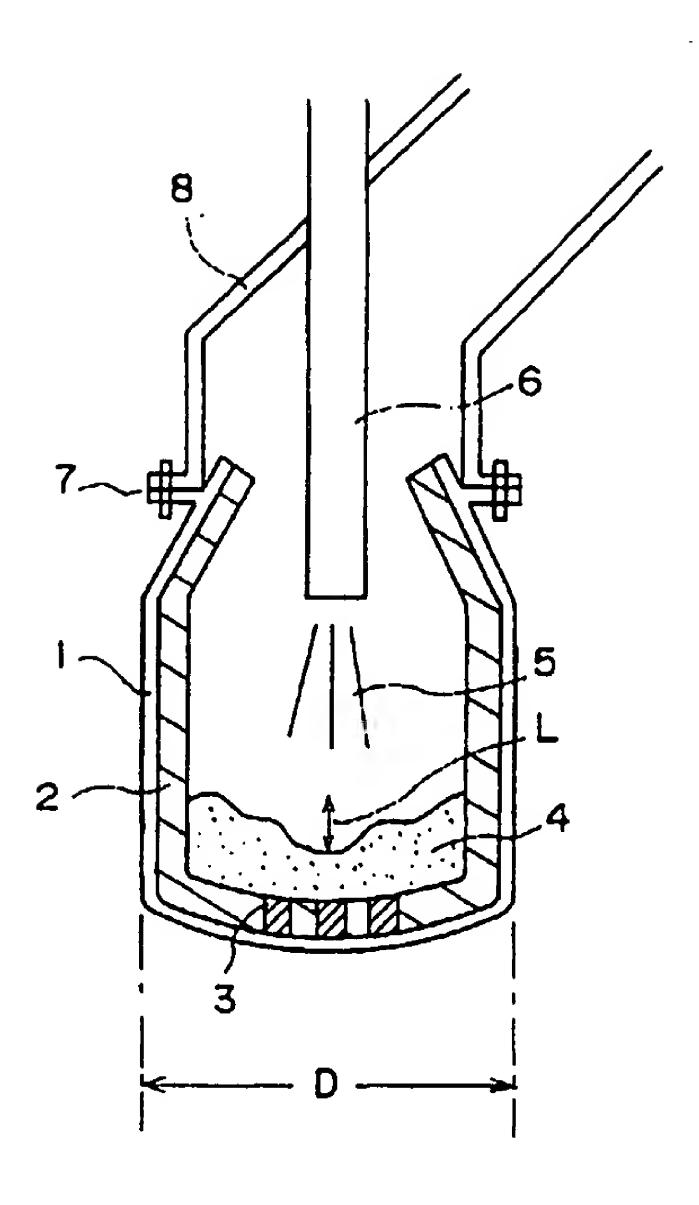
[図2]



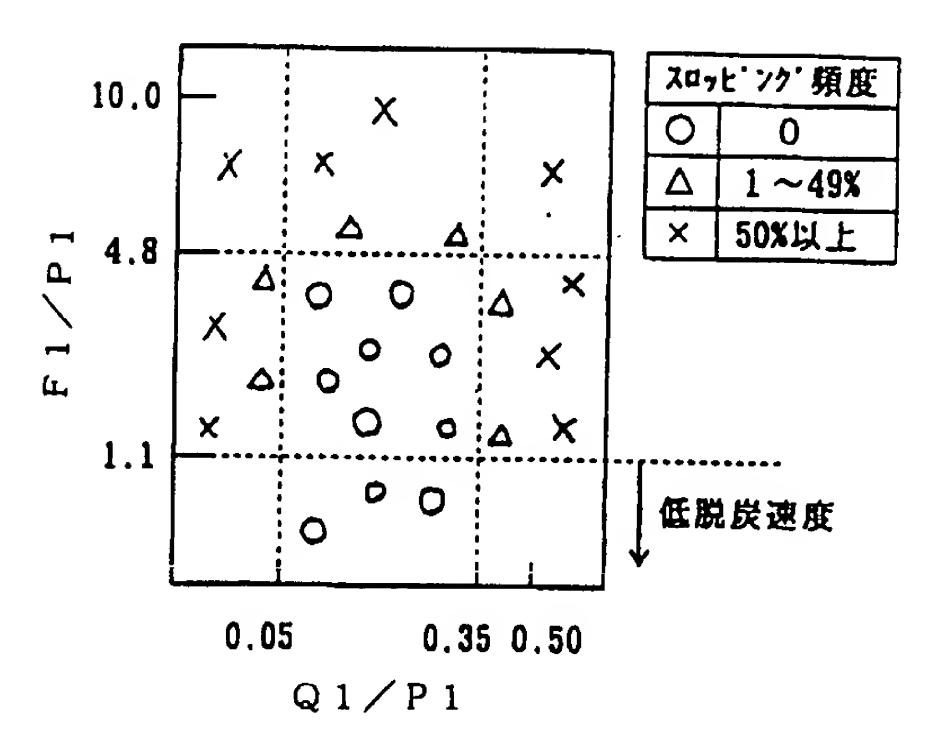
[図3]



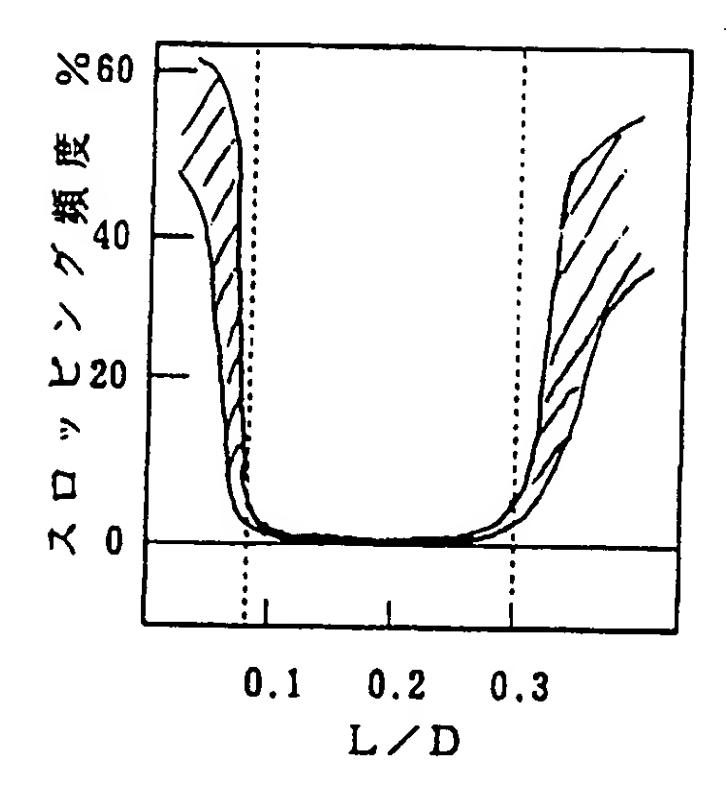
【図4】



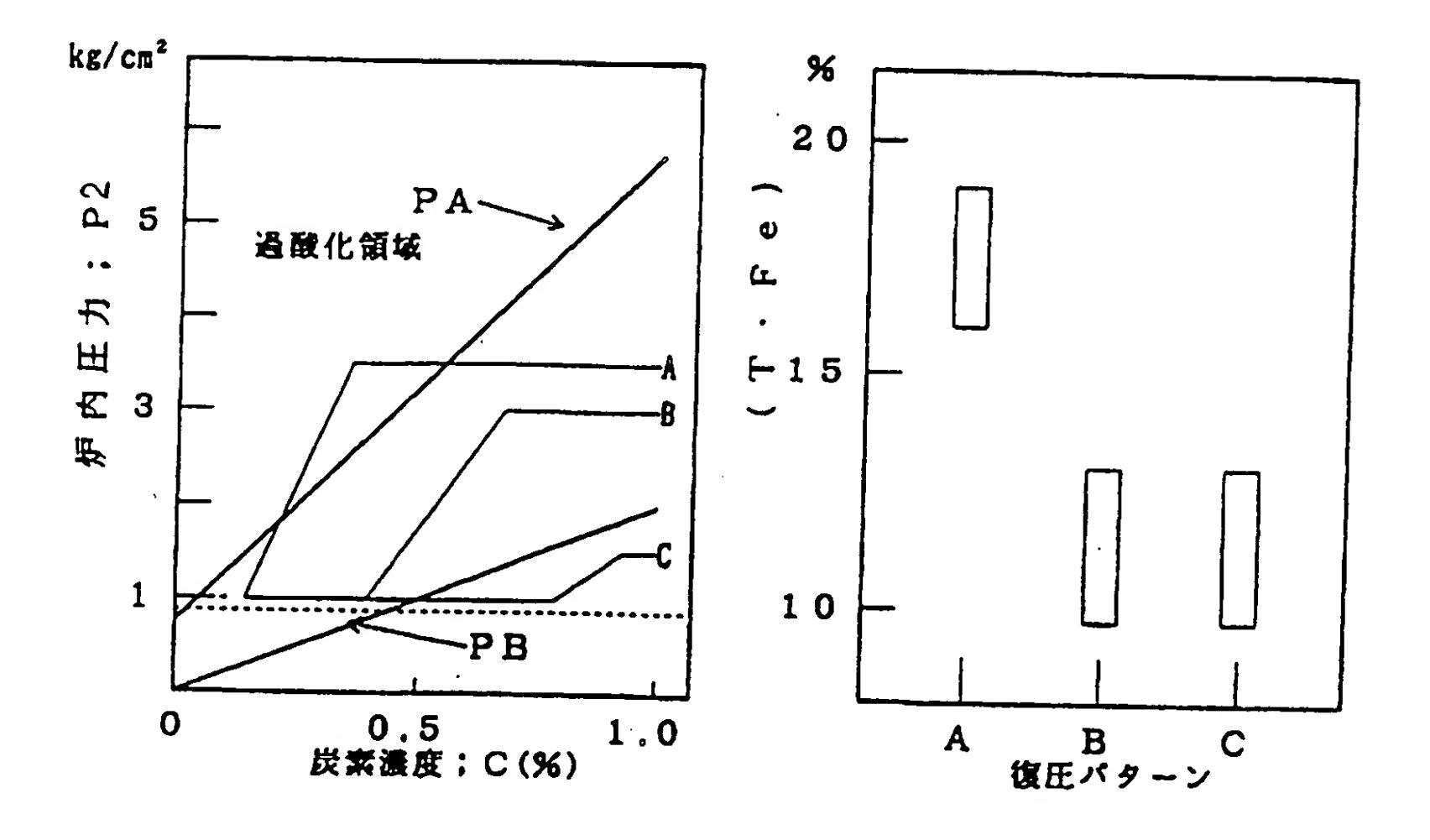
【図5】



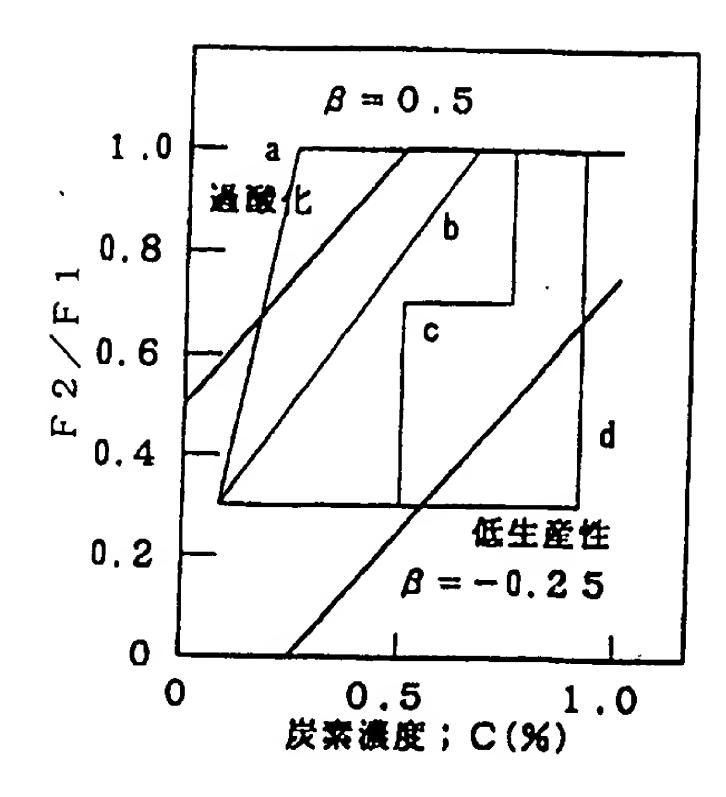
【図6】

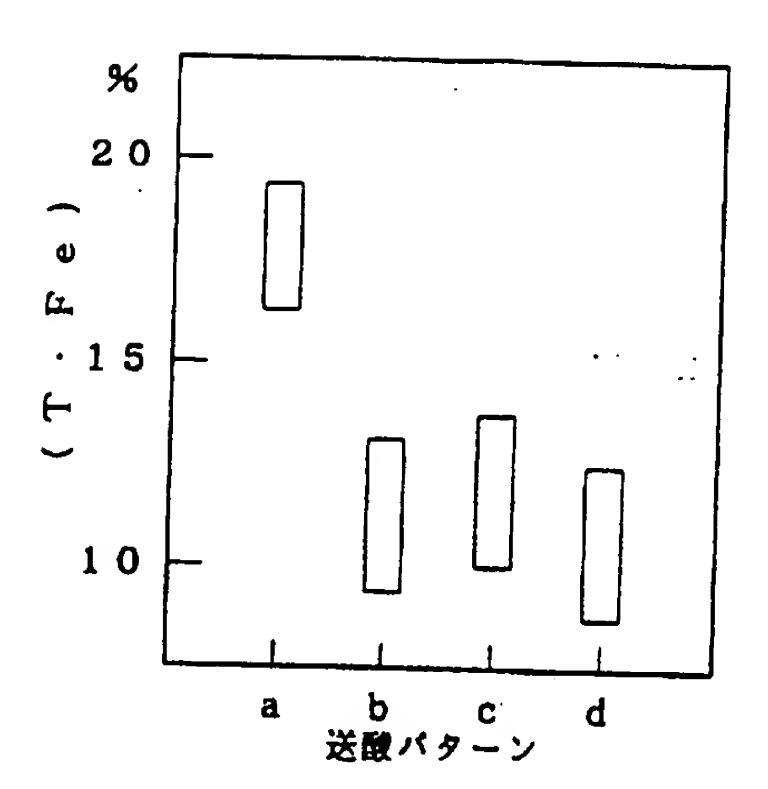


[図7]

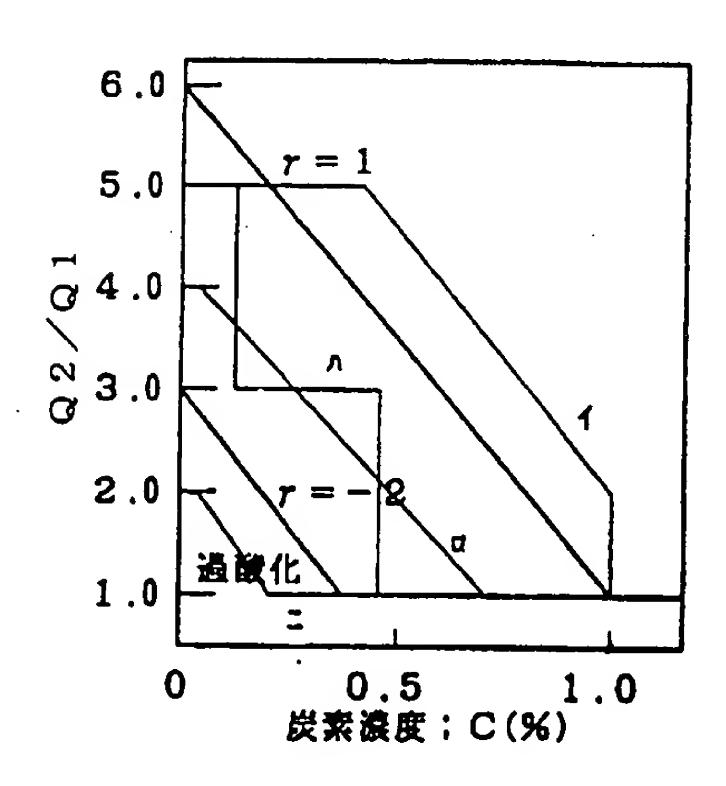


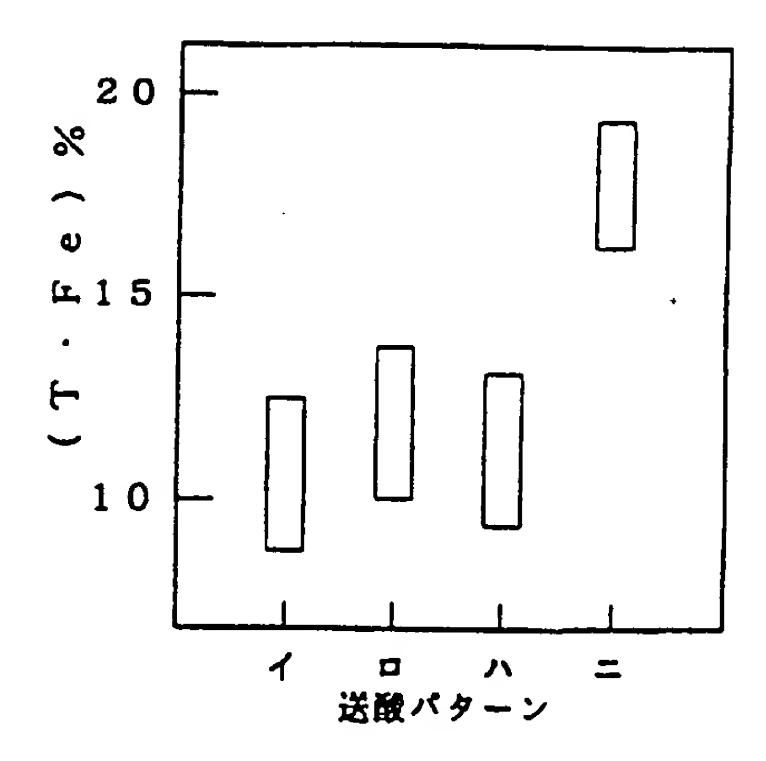
【図8】



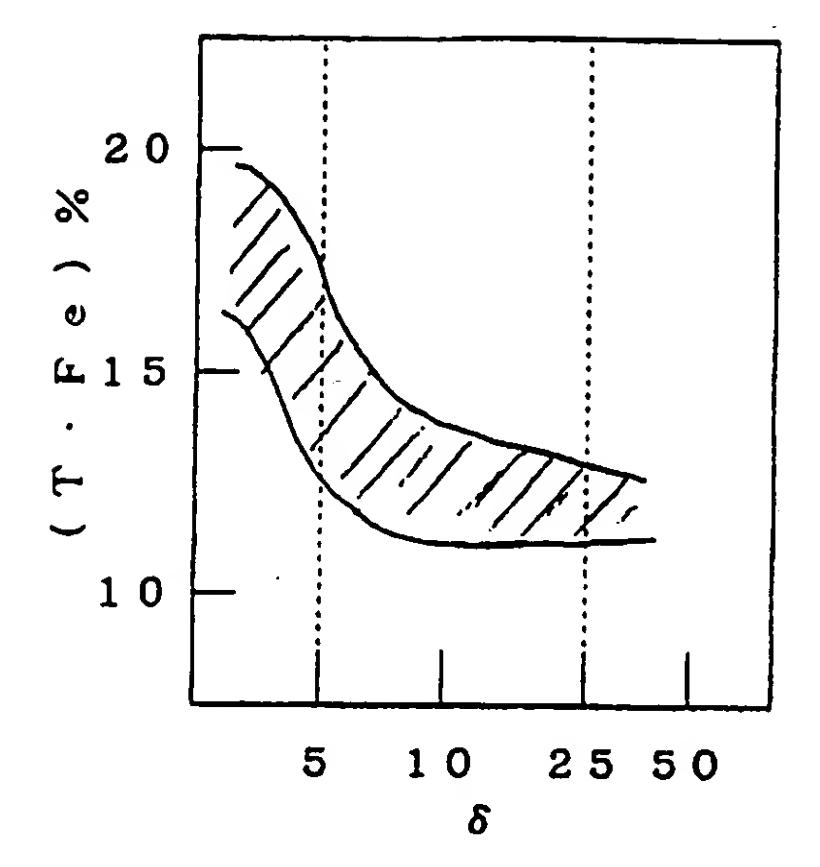


【図9】





[図10]



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP98/01188

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁶ C21C5/35							
According t	to International Patent Classification (IPC) or to both n	national classification and IPC					
B. FIELDS SEARCHED							
Minimum d	documentation searched (classification system followed C1 ⁶ C21C5/30-5/35	d by classification symbols)					
Jits	tion searched other than minimum documentation to the uyo Shinan Koho 1926-1996 i Jitsuyo Shinan Koho 1971-1998	he extent that such documents are include Toroku Jitsuyo Shinan Koh Jitsuyo Shinan Toroku Koh	1994-1998				
Electronic of JOIS	data base consulted during the international search (na Kaatsu, Tenro, Seiren, Uebul	me of data base and, where practicable, so ki, Sokobuki	earch terms used)				
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT						
Category*	Citation of document, with indication, where ap		Relevant to claim No.				
E, A	JP, 9-170011, A (Nippon Ste June 30, 1997 (30. 06. 97)	el Corp.), (Family: none)	1-12				
A	JP, 8-60220, A (Nippon Stee March 5, 1996 (05. 03. 96)		1-12				
		·					
	•						
Furthe	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.					
"A" docume consider a full docume cited to special docume means docume	categories of cited documents: ent defining the general state of the art which is not ered to be of particular relevance document but published on or after the international filing date ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the publication date of another citation or other reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or other ent published prior to the international filing date but later than ority date claimed	"X" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family					
	actual completion of the international search 1, 1998 (01. 06. 98)	Date of mailing of the international search report June 9, 1998 (09.06.98)					
	nailing address of the ISA/ nese Patent Office	Authorized officer					

	国際調査報告	国際出願番号	PCT/J·P9	8/01188		
A. 発明の	属する分野の分類(国際特許分類(IPC))					
. Int.	Cl° C21C 5/35	•	<u>-</u>			
B. 調査を	行った分野					
調査を行った	最小限資料(国際特許分類(IPC))					
	Cl° C21C 5/30 - 5/35		-			
	外の資料で調査を行った分野に含まれるもの		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			
	実用新案公報 1926-1996年 公開実用新案公報 1971-1998年					
日本国图	登録実用新案公報 1994-1998年					
日本国	其用新案登録公報 1996-1998年		<u> </u>			
国際調査で使用	用した電子データベース(データベースの名称	、調査に使用した用語)				
JOIS	S カアツ, テンロ, セイレン, ウエブキ, ソ	コブキ				
	3と認められる文献			<u>,</u>		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連する	レキュナースの即声・ナッか	このまっ	関連する		
	ファラスはいち 人し おけり回りから 沃里りる	とさは、ての関連する固	所の表示	請求の範囲の番号		
E, A	JP, 9-170011, A (新日: 30.6月.1997 (30.06)	本製鐵株式会社),	ーなし)	1-12		
Α	JP, 8-60220, A (新日本) 5.3月.1996 (05.03.	製鐵株式会社), 96) (ファミリー	なし)	1-12		
				- -		
_ C欄の続き	にも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別紙を参照。				
*・引用文献の		の日の後に公表さ				
・A」特に関理もの	のある文献ではなく、一般的技術水準を示す	「T」国際出願日又は他 て出願レ矛盾する		れた文献であって 発明の原理又は理		
	ではあるが、国際出願日以後に公表されたも	論の理解のために	こ引用するもの			
の 「L」優先権主	張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行	「X」特に関連のあるプ の新規性又は進力				
日若しく	は他の特別な理由を確立するために引用する由を付す)	「Y」特に関連のあるプ	な献であって、当	該文献と他の1以		
「〇」口頭によ	る開示、使用、展示等に言及する文献	上の文献との、当 よって進歩性がな		明である組合せに もの		
	日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	「&」同一パテントファ		U - 2		
国際調査を完了		国際調査報告の発送日				
	01.06.98	·	09.0	06.98		

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁(ISA/JP)

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

電話番号 03-3581-1101 内線 3435

刑 部 俊

4 K

印

特許庁審査官(権限のある職員)